```
ANSWER 4 OF 4 CAPLUS COPYRIGHT 1998 ACS
L8
     1968:88207 CAPLUS
ΑN
     68:88207
DN
     Fluorescent brightening agents
TI
     Konishi, Kenji; Maruyama, Takeshi
TN
     Daito Chemical Industry Co., Ltd.
PA
     Jpn. Tokkyo Koho, 5 pp.
     CODEN: JAXXAD
     JP 42021010 B4
                       671018 Showa
PΙ
           630330
     JΡ
ΑI
     Patent
DT
     Japanese
LΑ
     For diagram(s), see printed CA Issue.
GΙ
     Compds. of the formula I and their quaternary ammonium salts are
AB
     optical brighteners. Thus, 5 g. .alpha., .beta.-bis(5-methyl-2-
     benzoxazolyl)ethylene in 50 g. ClSO3H was heated at 130.degree. for
     5 hrs. and poured onto ice. The sulfonyl chloride in 60 cc. Me2CO
     was treated at 0.degree. during 7 hrs. alternately with 3 g. ethylenimine and 3 g. K2CO3 in 10 cc. H2O to give 10 g. sulfonimide,
     which was refluxed for 2 hrs. with 8 g. piperidine in 60 cc. Me2CO.
      Purification by dissoln. in dil. HCl gave I (R = Me, X = piperidino)
      (II), m. 226-30.degree., .lambda.max. 373 m.mu. (an AcOH soln. dild. with much H2O; .epsilon. 4.35 .times. 104), .lambda.max. 375 m.mu.
      (HCONMe2); fluorescence max. at 435 m.mu.. Quaternization of II with Me2SO4 in Me2CO gave an ammonium salt, m. 215.degree. (decompn.
      at 270.degree.), .lambda.max. 373 m.mu. (H2O); fluorescence max. 435
               Similarly, the following I were prepd. (R, X, m.p., and
      .lambda.max. in m.mu. given): Me, methylpiperidino, 235-7.degree.,
      373 (H2O) or 375 (HCONMe2) (methosulfate, m. 220.5.degree.); Me, morpholino, 220-6.degree., 370 (H2O) or 373 (HCONMe2) (methosulfate,
      m. 80.degree. with decompn. at 129.degree.); H, PhN(Et), -, -.
      28550-36-9P 28550-38-1P 28577-37-9P
IT
      RL: IMF (Industrial manufacture); PREP (Preparation)
          (prepn. of)
                    CAPLUS
      28550-36-9
RN
      Piperidinium, 1-methyl-1-[2-[5-methyl-2-[2-[5-methyl[(2-
 CN
      piperidinoethyl)sulfamoyl]-2-benzoxazolyl]vinyl]benzoxazolesulfonami
      do]ethyl]-, methyl sulfate (8CI) (CA INDEX NAME)
            1
      CM
            50852-28-3
      CRN
            C33 H45 N6 O6 S2
      CMF
      CCI
            IDS
       CDES *
                                                                      PAGE 1-A
```

CM 2

CRN 21228-90-0 C H3 O4 S CMF

Me- 0- 503-

28550-38-1 CAPLUS RN

Piperidinium, 1-methyl-1-[3-[5-methyl-2-[2-[5-methyl](3-piperidinopropyl)sulfamoyl]-2-benzoxazolyl]vinyl]benzoxazolesulfonam ido]propyl]-, methyl sulfate (8CI) (CA INDEX NAME) CN

CM 1

50852-29-4 CRN

CMF C35 H49 N6 O6 S2

CCI IDS

CDES *

PAGE 1-A

PAGE 2-A

2 CM

21228-90-0 CRN C H3 O4 S CMF

Me-0-503-

28577-37-9 CAPLUS RN

Morpholinium, 1-methyl-1-[2-[5-methyl-2-[2-[5-methyl[(2-CN morpholinoethyl)sulfamoyl]-2-benzoxazolyl]vinyl]benzoxazolesulfonami do]ethyl]-, methyl sulfate (8CI) (CA INDEX NAME)

CM

50852-32-9 CRN C31 H41 N6 O8 S2 CMF IDS CCI CDES *

PAGE 1-A

PAGE 2-A

CM

21228-90-0 CRN C H3 O4 S CMF

 Me^-0-S03^-

23 A 2 (13 C 112) (16 E 34)

)

特 許 公 報

特 許 出 願 公 告 昭 4 2 - 21010 公告 昭 42.10.18 (全5頁)

新規なる光学的漂白剤の製造法

特 願 昭 38-16613

出願日昭38,3,30

発明者 小西謙二

西宮市松籟荘47

同 丸山雄士

堺市大野芝23

出 願 人 株式会社大東化学工業所

大東市大字諸福500

代表者 上田宏

代理人 并理士 三枝八郎 外1名

発明の詳細な説明

光学的漂白剤としてα,βービスペンゾオキサ ゾリルエチレンおよびそのペンゼン核に低級アル キル置換基を有する化合物は最も著名なものであ る。本発明はアリルオキサゾリルエチレン系光学 的漂白剤の新規なる誘導体の製造法に関する。即 本発明は一般式

$$A_1 = CH - C = CH - C$$

$$A_2$$

〔ただしA₁およびA₂はオキサゾリル環に融着す☆

☆る同一または異るペンゼン核またはナフタレン核 であり、低級アルキル基を核に置換基として有し ていることもある〕

なるα・βービス(アリルオキサゾリル2]エチレンをクロルスルホン化しA₁環およびA₂環のそれぞれに少くとも1個のーSO₂CI基を導入し、次で該導入物にエチレンイミンを作用させて

 $-SO_2CI$ 基を $-SO_2N$ (CH_2 基となし、次にこ

れたHN < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y < Y <

合物を形成することを表わす。即ちXおよびYの 他端が炭素以外の原子(上記式中の窒素原子の場合を含む)を介しもしくは介さずして環を形成する場合をも包含する]にて示される化合物を作用 せしめることを特徴とする新規なる光学的漂白剤の製造法に係る。

 $mathrale A_1$ および A_2 が共にベンゼン核なる場合、本発明は次式の各工程を結合して行われる。ただし次式中のn およびn'は同一または相異るものでかつそれぞれ1 またはそれよりも大なる整数を表わし、またX およびYは前記のものと同一である。

$$C - CH = CH - C$$

クロルスルホン化
$$C-CH=CH-C$$
 N N $(SO_2C1)_n$

$$\begin{array}{c} \text{III} & \xrightarrow{\text{N}} & \text{O} \\ \text{C} - \text{CH} = \text{CH} - \text{C} \\ \text{N} & \text{N} & \text{SO}_2 - \text{NH} - \text{CH}_2 \text{CH}_2 \text{N} \\ \text{Y} & \text{N} & \text{N} & \text{N} \end{array}$$

本発明者の研究によれば上記一般式Iの化合物 を約5倍重量以上望ましくは10倍重量以上のク ロルヌルホン酸中へ投入し、約100℃以上望ま しくは120℃以上で常法のごとく数時間反応((クロルスルホン化) せしめることにより、 A₁ および A2 の各環にそれぞれ少くとも 1 個のクロ ルスルホニル(ー SO₂CI)基を導入した物質 **I** となし、この反応液を氷水中へ注入後濾過ならび kc水洗して該導入物 IIを分散することができた (この場合主としてクロルスルホン酸用量を増す ことにより置換一SO₂CI 基数を増加し得られる)。 次 に該導入物 Ⅱと当モルより やや多量のエチレン イミンとを、水または水溶性有機溶剤(アセトン、 ジオキサン等)中で炭酸カリウム、酢酸ナトリウ ム、重炭酸ナトリウム、有機アミン等の酸結合剤 と共に低温で作用(脱塩酸反応)させて、11に相 当するスルホニルエチレンイミド誘導体Ⅱとなし、 これに上記―般式の第二級アミンを望ましくは有 機溶剤中で付加反応させて、ⅡおよびⅢに相当す

入物IVを収率および純度よく製造し得ることが発見された。なお上記第二級アミンとしてはエチルシクロアルキルアミン等の環式脂肪族系アミン、ピペリジン、ピペコリン、モルホリン等の異節環

状アミン類、およびエチルアニリン、Nーエチルーmートルイジン等の芳香族系アミン類のごときものが広く使用される。

本発明により得られる化合物IVは水には溶解しないが、アセトン、アルコール、ジメチルホルムアミド、ベンゼン、クロルベンゼン等の有機溶剤に溶解し得るから、これ等の有機溶剤溶液をそのままで、もしくはこれを水中に分散させた水性分散液として、あるいは公知分散剤の存在下もしくは不存在下に該化合物を水分散液となして、あるいは眩化合物も粉末をそのままポリビニルアセタール系、ポリアミド系またはポリエステル系その他合成繊維、成型品の増白処理に使用することができる。なかんずく該化合物IVはその包含する

あるいはまた沃化メチル、臭化エチル、エチレンクロルヒドリン、ジメチル硫酸等により常法のごとく付加反応せられて第4級アンモニウム誘導体となる(このものは反応液からの単離、精製も容易である)特性を有しかつこれらの誘導体はいずれも易水溶性である為にアクリロニトリル系重合物やセルローズ系物質等を化合物IVの塩または第4級誘導体の水溶液で処理することにより、前記化合物IV使用時よりも一層有効かつ容易に増白の

目的を達し得る特徴がある。なお上記化合物IV、 その塩または第4級誘導体は被処理材料に対し2 %(重量)以下用い(通常 0.01 %程度で充分で ある)、常温乃至約130℃までの適宜温度で、 通常60分以内処理することにより増白の目的を 達し得られる。

実施例 1

2] -エチレン5 8をクロルスルホン酸508中 に30℃以下で溶解した後、温度を上げ130℃ で5時間かきまぜる。反応後冷却し、これを氷中 に注下して析出する沈殿は濾別、氷水で洗浄した 後、デシケーター中で減圧乾燥して相当するジク ロルスルホン化物Ⅱを調製する。このジクロルス ルホン化物をアセトン60cc中に加え、激しくか☆

☆ きまぜながら、エチレンイミン3 8と炭酸カリウ ム39を溶解した10mの水とを0℃で交互頃滴 下する(反応時間約7時間)。この反応液を氷水 で希釈し、沈殿を濾別後氷水で洗浄し、デシケー ター中で減圧乾燥して相当するスルホニルエチレ ンイミド誘導体皿10gを調製する。次にピペリ ジン8 gをアセトン60cc中に溶解し、これへ上 記誘導体皿10gを粉末にして加え、かき混ぜな がら2時間煮沸した後アセトンを留去し、生成物 (融点 195 ~ 210℃)を希塩酸で溶解し少量 の不溶物を濾別し、濾液を炭酸ナトリウムで中和 して精製することにより、目的とする融点226 ~230℃なる次式のピペリジン誘導体Ⅳが得ら れる。

$$CH_{2} = CH - C$$

$$CH_{2} = CH_{2}$$

$$CH_{2} - CH_{2}$$

同様にしてピペコリンまたはセルホリンを用い *学的漂白剤としてのα.βーピス〔5ーメチルベ て融点それぞれ235~237℃および220~ 226℃なる誘導体IVを調製することができる。

ンゾオキサゾリル2]ーエチレン誘導体(下式) の特性データーを、参考例として挙げれば下表の 上記のごとく製造された本発明による新規な光* ごとくである。

	融点	分 析 値			(密媒: 氷酢酸 / 水 4 ml / ℓ)			(溶媒: DMF)		
上記構造式中一NR ₂		N	%	s	%	吸収>	スペクトル	盤 ス ク ル		ペクトル
	(3)	測定值	計算値	測定值	計算値	極大 波長 (m 4)	分子吸光 係 数 ε(×10⁴)	波長	極大 波長 (m#)	分子吸 光係数 ε(×10 [♠])
$CH_2 - CH_2$ $CH_2 - CH_2$ CH_2	226 ~ 230	12.41	12.54	9.32	9.55	373	4.35	435	375	3.97
CH ₃ CH - CH ₂ CH ₂ -CH ₂	235 ~ 237	11.72	12.03	8.85	9.17	373	4.87	435	375	4.31
$-N \xrightarrow{\text{CH}_2 - \text{CH}_2} \text{O}$	220 ~ 226	11.86	12.46	8.96	9.49	370	4, 65	435	373	3.98

上表中のピペコリン誘導体 5 gをアセトン 4 0 ☆ 第 4 級アンモニウム塩(メチル硫酸塩)の特性デ cc中に加え、ジメチル硫酸 1.8 gを滴下した後加 ーターを、参考例として挙げれば下表のことくで 熱すれば、第 4級アミンのメチル硫酸塩が析出す ある。 る。このようにして得られた 上表各化合物からの☆

	点 娼	分析 値		(溶媒:水)			
Lister July VIII - Dondry - D.T.D.		N %		吸収ス・	盤光スペ クトル		
上記構造式中 一NR ₂	(٣)	測定値	計算値	極 大 波 長 (m ^μ)	分子吸光 係数 s(×10 ⁴)	極大波長 (m#)	
CH ₈ CH ₂ -CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂	215 (270)	8.75	9.11	373	4.57	435	
CH ₈ ! CH ₈ ! CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ SO ₄	220.5 (273.5)	8.51	8.84	373	4.72	435	
$ \begin{bmatrix} CH_8 \\ CH_2 - CH_2 \\ CH_3 + CH_2 \end{bmatrix} $ $ \Theta_{CH_3 \times O_4} $	80 (129)	8.49	9.07	372	4.46	435	

備考上記の融点は、括弧外の温度で着色シンターし、次に括弧内の温度で分解することを表わす。

また実施例1 に準じて調製したピリジン誘導体5 gをアセトン40 cc中に溶解し、ジメチル硫酸1.7 gを滴下した後加熱する。反応後アセトンを留去して得られた精製物は、水に溶解した後塩化亜鉛を加えると複塩として得られる。

実施例 2

α.βーピス[ペンゾオキサゾリル2]ーエチレン5.5 gをクロルスルホン酸44g中に30℃以下で溶解させた後温度を120℃まで上昇せしめ、8時間同温度で攪拌して反応物を冷却し、氷

ルスルホン化物Ⅱを調製する。このジクロルスル ホン化物をジオキサン5 0 cc中に加え厳しく攪拌 しかつ0℃に保持しつつ、エチレンイミン1.7g とと炭酸カリウム3gを水6mに溶解した水溶液 とを交互に加えて10時間反応せしめ、次いで減 圧下にジオキサンを留去、スルホニルエチレンイ ミド誘導体Ⅲの結晶を分離、これにモノクロルペ☆

水中に注入、析出する沈殿を濾別、乾燥しジクロ ☆ンゼン50gを加えさらに攪拌下N-エチルアニ リン9.0 gを注加して80℃で2時間反応せしめ、 反応終了後水蒸気蒸留でモノクロルベンゼンを留 去して淡黄色粗製品IVを取得し、これを実施例1 と同様に精製して目的とする次式の化合物Ⅳ11.5 g を製造する。N %:測定値 11.39 %(計算値 11.76%)。

$$C - CH = CH - C$$

$$C_2H_5$$

$$SO_2NHCH_2CH_2N$$

$$SO_2NHCH_2CH_2N$$

チルメタトルイジンを用いることにより、相当す る淡黄色のNーエチルメタトルイジン誘導体Ⅳ (N%: 測定値 11.03 %、計算値 11.32 %) を得 *

なお上記Nーエチルアニリンの代りに、Nーエ *ることが出来る。このものはさらに有機溶剤中で エチルプロマイドと反応させると、実用的に重要 な下式の水溶性第4級誘導体とすることができる。

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{3}H_{5}$$

$$C_{4}H_{5}$$

$$C_{5}H_{5}$$

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{5}H_{5}$$

$$C_{5}H_{5}$$

$$C_{7}H_{5}$$

$$C_{8}H_{5}$$

$$C_{$$

特許請求の範囲

1 一般式

$$A_1 = CH - C$$

$$A_2$$

$$A_3$$

〔ただしA1およびA2はオキサゾリル環に融着す る同一、または異るペンゼン核またはナフタレン 核であり、低級アルキル基を核に置換基として有 していることもある〕

なるα. βービス[アリルオキサゾリル2]エチ レンをクロルスルホン化し A1 環およびA2 環のそ れぞれに少くとも1個の一 SO₂C1基を導入し、

次で該導入物にエチレンイミンを作用させて ーSO2CI基を−SO2N< CH2 基となし、次に これにNH<v(ただしXがアルキル基の時Yは 必ず置換しもしくは置換しない環式脂肪族基また は芳香族基を表わし、またはHN v 発節環状 化合物を形成することを表わす。即ちXおよびY の他端が炭素以外の原子(上記式中の窒素原子の 場合を含む)を介しもしくは介さずして環を形成 する場合をも包含する〕にて示される化合物を作 用せしめることを特徴とする新規なる 光学的漂白 剤の製造法。

THIS PAGE BLANK (USPTO)